

Тема

«Кислоты.

Классификация.

Свойства.»»

Определение

- **КИСЛОТЫ**-это сложные вещества, состоящие из атомов водорода и кислотного остатка.

Классификация кислот



Названия распространенных кислот

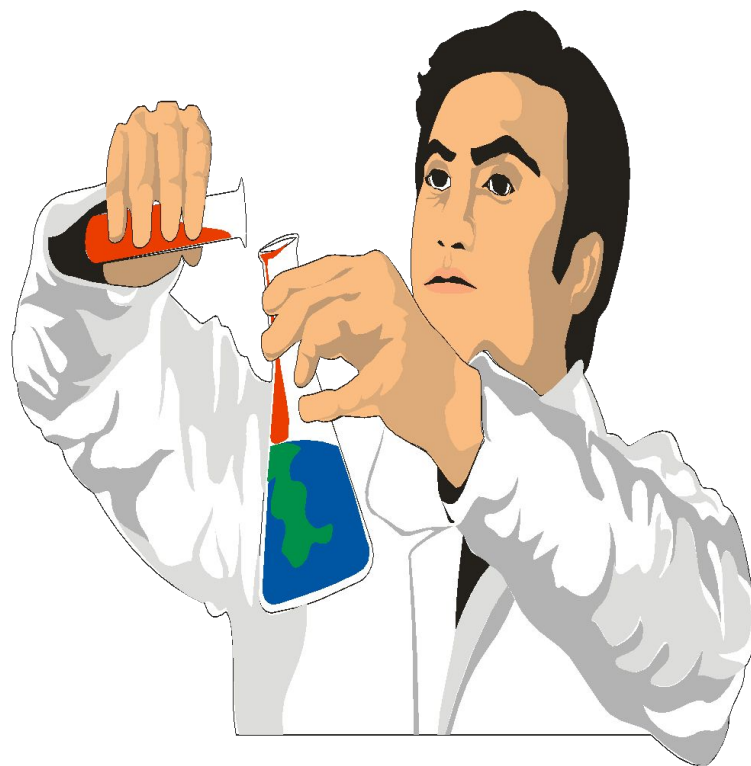
- ▢ H_2SO_4 - серная («купоросное масло»)
- ▢ HNO_3 - азотная («крепкая водка»)
- ▢ HCl - хлороводородная (соляная)
- ▢ H_3PO_4 - ортофосфорная (фосфорная)
- ▢ H_2SO_3 - сернистая
- ▢ HNO_2 - азотистая
- ▢ H_2CO_3 - угольная

Представители самых важных кислот

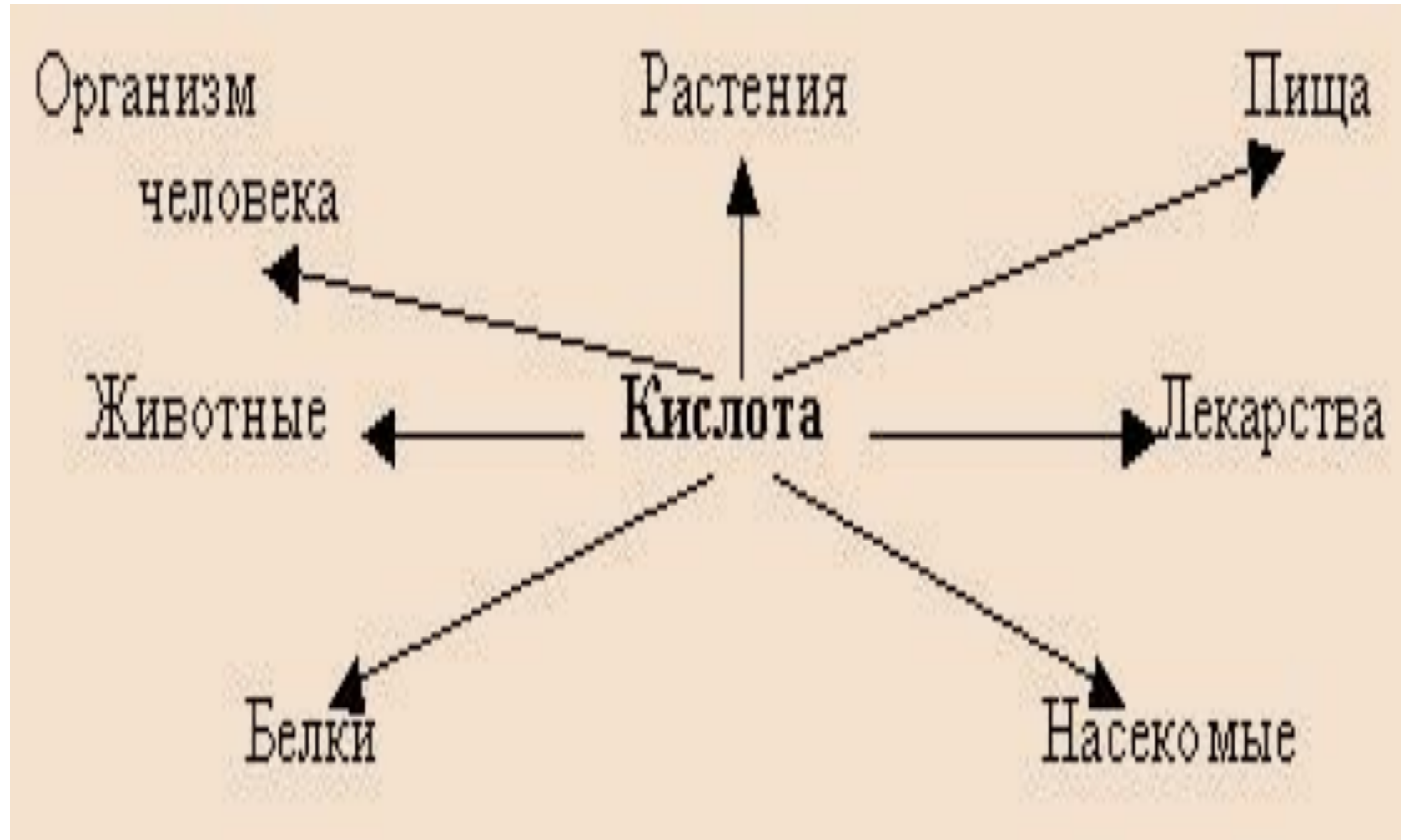
- H_2SO_4 -серная кислота
(купоросное масло)
- HNO_3 – азотная кислота
(«крепкая водка»)
- HCl - соляная кислота
(«дымящая»),представляет собой раствор газа хлороводорода в воде.

■ **ЗАПОМНИ ПРАВИЛО
ПРИГОТОВЛЕНИЯ РАСТВОРОВ
КИСЛОТ:**

■ **КИСЛОТУ ЛЕЙ В ВОДУ!**

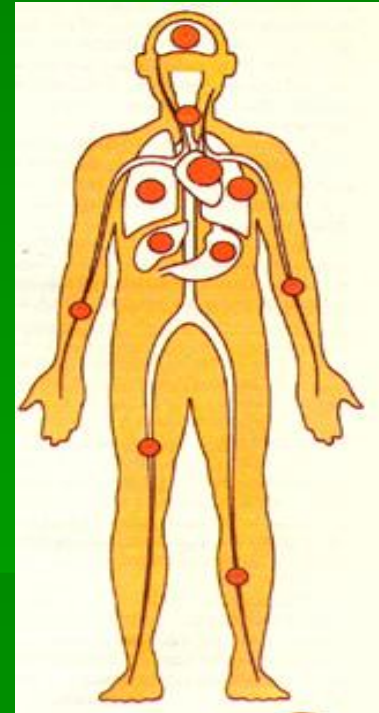


Где находятся кислоты?



Кислоты в организме человека

- Аскорбиновая,
- фолиевая,
- оротовая,
- пангамовая,
- никотиновая,
- аминокислоты,
- фосфорная кислота.



Кислоты нашей пищи

- яблочная,
щавелевая,
лимонная,
миндальную,
молочная, масляная,
кофейная, уксусная,
аскорбиновая,
синильная
(сильнейший яд)



Кислоты в животном мире

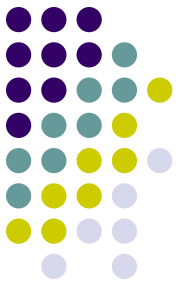


- Муравьиная кислота,
уксусная кислота.
- синильная кислота
 - серная кислота.

Кислоты в растительном мире



иботеновая кислота, синильная
кислота,
муравьиная кислота.



Домашнее задание

- 1.Подготовьте интересные сообщения о кислотах
- 2.Сделайте свою презентацию о кислотах
- 3.П.20; рабочая тетрадь стр.68 №1,2

СПАСИБО ЗА
УРОК!

